

(12) DEMANDE INTERNATIONALE PUBLIÉE EN VERTU DU TRAITÉ DE COOPÉRATION  
EN MATIÈRE DE BREVETS (PCT)

EV689312723US

(19) Organisation Mondiale de la Propriété  
Intellectuelle  
Bureau international



(43) Date de la publication internationale  
24 février 2005 (24.02.2005)

PCT

(10) Numéro de publication internationale  
WO 2005/017038 A2

(51) Classification internationale des brevets<sup>7</sup> : C08L 77/00

(21) Numéro de la demande internationale :  
PCT/FR2004/002077

(22) Date de dépôt international : 3 août 2004 (03.08.2004)

(25) Langue de dépôt : français

(26) Langue de publication : français

(30) Données relatives à la priorité :  
0309782 8 août 2003 (08.08.2003) FR

(71) Déposant (pour tous les États désignés sauf US) : RHO-  
DIA ENGINEERING PLASTICS S.A. [FR/FR]; avenue  
Ramboz, F-69190 Saint-Fons (FR).

(72) Inventeurs; et

(75) Inventeurs/Déposants (pour US seulement) : PEDUTO,  
Nicolangelo [IT/IT]; Via Mazzucchelli 11, I-20031 Cesano  
Maderno (MI) (IT). BRADLEY, Gérard [IE/IT]; Via Gio-  
vanni XXIII, n° 15, I-21047 Saronno (VA) (IT).

(74) Mandataire : ESSON, Jean-Pierre?; Rhodia Services,  
Direction de la Propriété Industrielle, Centre de Recherches  
de Lyon B.P. 62, F-69192 Saint-Fons Cedex (FR).

(81) États désignés (sauf indication contraire, pour tout titre de  
protection nationale disponible) : AE, AG, AL, AM, AT,  
AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BW, BY, BZ, CA, CH, CN, CO,  
CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB,  
GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG,  
KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG,  
MK, MN, MW, MX, MZ, NA, NI, NO, NZ, OM, PG, PH,  
PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SY, TJ, TM, TN,  
TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.

(84) États désignés (sauf indication contraire, pour tout titre  
de protection régionale disponible) : ARIPO (BW, GH,  
GM, KE, LS, MW, MZ, NA, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM,  
ZW), eurasien (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM),  
européen (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI,  
FR, GB, GR, HU, IE, IT, LU, MC, NL, PL, PT, RO, SE, SI,  
SK, TR), OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ,  
GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

Publiée :

— sans rapport de recherche internationale, sera republiée  
dès réception de ce rapport

En ce qui concerne les codes à deux lettres et autres abrégia-  
tions, se référer aux "Notes explicatives relatives aux codes et  
abrégiactions" figurant au début de chaque numéro ordinaire de  
la Gazette du PCT.

(54) Title: ELECTROSTATIC COMPOSITION BASED ON A POLYAMIDE MATRIX

(54) Titre : COMPOSITION ELECTROSTATIQUE A BASE DE MATRICE POLYAMIDE

(57) Abstract: The invention relates to a composition based on a polyamide matrix comprising electrically conductive charges and antistatic agents. This composition makes it possible to obtain plastic articles, for example, body parts used in the automobile industry that are well-suited for painting by means of an electrostatic paint deposition process.

(57) Abrégé : La présente invention concerne une composition à base de matrice polyamide comprenant des charges électriquement conductrices et des agents antistatiques. La mise en forme de cette composition permet d'obtenir des articles plastiques tels que par exemple des pièces de carrosserie dans le domaine de l'automobile, ayant une bonne capacité à être peints par un procédé de dépôt électrostatique de la peinture.

WO 2005/017038 A2

## Composition électrostatique à base de matrice polyamide

5 La présente invention concerne une composition à base de matrice polyamide comprenant des charges électriquement conductrices et des agents antistatiques. La mise en forme de cette composition permet d'obtenir des articles plastiques tels que par exemple des pièces de carrosserie dans le domaine de l'automobile, ayant une bonne capacité à être peints par un procédé de déposition  
10 électrostatique de la peinture.

**ART ANTERIEUR**

Dans de nombreuses industries, il existe une demande importante de pièces en matériaux polyamide. En effet, ces pièces sont légères et peuvent être conçues et  
15 dessinées plus facilement que des pièces en acier ou en aluminium, notamment dans le domaine de l'industrie automobile.

Toutefois, les pièces plastiques posent des problèmes lorsque l'on souhaite les peindre.

Ainsi, par exemple, dans le domaine de l'automobile, il existe notamment trois  
20 méthodes principales de peinture par procédé électrostatique, c'est à dire par mouvement des particules sous l'influence d'un courant électrique. Le premier, appelé « procédé inline », se réfère à un procédé selon lequel la pièce en matériau plastique est assemblée sur le véhicule après que celui-ci ait subi les étapes de dégraissage et de galvanisation suivies par une étape de séchage. La  
25 pièce en matériau plastique et le véhicule sont ensuite peints et séchés par chauffage. Le second, appelé procédé « online », se réfère à un procédé selon lequel la pièce en matériau plastique est assemblée sur le véhicule au début du procédé mentionné précédemment. Les pièces plastiques subissent donc les étapes de dégraissage, de galvanisation et de séchage, à des températures  
30 pouvant dépasser les 200°C. Par conséquent pour ce type de procédé, il est nécessaire que les pièces en matériau plastique puissent résister à des températures plus importantes. Dans un troisième procédé, appelé procédé

« offline », la pièce en matériau plastique est d'abord peinte pour être ensuite assemblée sur le véhicule.

Lorsqu'on utilise des procédés de peinture par déposition électrostatiques on obtient une mauvaise adhésion de la peinture aux pièces plastiques classiques.

5 En effet, la peinture s'arrache facilement et n'adhère pas ou peu aux pièces plastiques.

Pour rendre les pièces plastiques aptes à être peintes par un procédé de déposition électrostatique de la peinture, il est connu de rajouter des charges conductrices dans la matrice thermoplastique. Toutefois, l'incorporation de ces charges affecte négativement certaines propriétés des matériaux plastiques, 10 telles que les propriétés mécaniques. De plus, l'incorporation de charges conductrices augmente significativement la viscosité à l'état fondu des matrices thermoplastiques, les rendants impropres à l'utilisation pour certains procédés de mise en forme de ces matrices.

15 Ainsi, il existe un besoin de fabriquer et utiliser des pièces plastiques présentant des propriétés mécaniques élevées, telle qu'une bonne résistance aux chocs, et une bonne capacité à être peintes par un procédé de déposition électrostatique de la peinture.

## 20 INVENTION

La demanderesse a mis en évidence une composition à base de matrice polyamide comprenant des charges électriquement conductrices et des agents antistatiques.

Cette composition polyamide permet la mise en forme d'articles présentant une 25 bonne balance de propriétés mécaniques, thermiques et de capacité à être peints, notamment par déposition de peinture par un procédé électrostatique.

Les pièces plastiques selon l'invention présentent également un coefficient d'expansion thermique linéaire (CTLE) convenable notamment pour le domaine de l'industrie automobile. Les pièces plastiques selon l'invention possèdent de 30 plus une bonne résistance thermique, un bon aspect de surface et une bonne propension au moulage.

Ces pièces plastiques conviennent ainsi très bien aux procédés de peinture par déposition électrostatique, tels que les procédés « inline », « online » et « offline » notamment utilisés dans l'industrie automobile.

- Il apparaît de plus que la composition à base de matrice polyamide selon l'invention est significativement moins visqueuse à l'état fondu, en comparaison avec une composition polyamide comprenant uniquement des charges conductrices, ce qui est particulièrement intéressant pour certains procédés de fabrication de pièces, tel que le moulage par injection.

## 10 EXPOSE DETAILLE DE L'INVENTION

La présente invention a pour premier objet une composition comprenant au moins une matrice polyamide :

- au moins 2 % en poids de charges électriquement conductrices ; et
- au moins 1 % en poids d'agents antistatiques ;

- 15 les pourcentages en poids étant exprimés par rapport au poids total de la composition.

Cette composition peut comprendre un ou plusieurs types de charges électriquement conductrices et un ou plusieurs type d'agents antistatiques.

- Préférentiellement, la composition selon l'invention est une composition dissipatrice électrostatique présentant une résistivité de surface comprise entre  $10^5 \Omega$  et  $10^{11} \Omega$ , selon la norme IEC 61340-4-1.

- La composition selon la présente invention peut également présenter un temps de déchargement supérieur ou égal à 10 secondes, préférentiellement supérieur ou égal à 30 secondes, plus préférentiellement supérieur ou égal à 50 secondes, mesuré selon la norme IEC 61340-5-1. Le temps de déchargement peut par exemple être mesuré sur une plaque (par exemple ayant les dimensions suivantes : 200x150x3 mm) obtenue à partir de la composition selon l'invention sur laquelle on applique une charge de 1000 volts (V). Le temps de déchargement correspond au temps nécessaire pour que la tension électrique à la surface de la plaque passe de 1000 V à 100 V.

Les paramètres de résistivité de surface et de temps de déchargement de la composition de l'invention sont particulièrement bien adaptés pour l'obtention

d'articles ayant une bonne capabilité à la peinture et un bon compromis de propriétés mécaniques.

La composition selon l'invention peut comprendre de 2 à 50% en poids de charges électriquement conductrices par rapport au poids total de la composition, 5  
préférentiellement de 2 à 30 % en poids, encore plus préférentiellement de 2 à 10 % en poids, particulièrement de 2 à 5 % en poids.

Les charges électriquement conductrices sont préférentiellement choisies dans le groupe comprenant : un noir de carbone, un métal, un graphite, un polymère conducteur, un verre et/ou une charge minérale enrobée par une couche de 10  
métal, et/ou leur mélange.

Le verre et/ou les charges minérales peuvent être enrobés par une couche de métal tel que du nickel, de l'aluminium, de l'argent, du fer, du chrome et/ou du titane, par exemple.

Les charges électriquement conductrices peuvent être sous la forme de sphère, 15  
comme par exemple sous forme de micro-sphère et/ou nano-sphère ; de tubes, comme par exemple sous forme de micro-tubes et/ou nano-tubes ; et/ou de fibres, comme par exemple sous forme de micro-fibres et/ou de nano-fibres. Ces fibres peuvent être coupées et/ou broyées.

Comme polymère conducteur, on peut utiliser par exemple la polyaniline, le 20  
polypyrrole, le polythiophène et/ou le polyacétylène.

Préférentiellement, la charge conductrice selon l'invention est du noir de carbone. Le noir de carbone conducteur est décrit notamment dans Carbon Black second Edition Revised and Expanded, Science and Technology édité par JB. Donnet, RC Bansal et MJ Wang, Marcel Dekker Inc, pages 271-275. D'une manière 25  
préférentielle, la composition selon l'invention comprend de 2 à 10 % en poids de noir de carbone, préférentiellement de 2 à 5 % en poids, particulièrement de 2 à 4 % en poids, en tant que charges électriquement conductrices, par rapport au poids total de la composition.

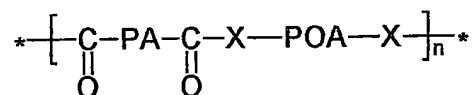
Les agents antistatiques utilisés selon la présente invention peuvent également 30  
être appelés agents électrostatiques dissipateurs.

Préférentiellement, la composition selon l'invention comprend de 1 à 30% en poids de d'agents antistatiques par rapport au poids total de la composition, encore plus préférentiellement de 5 à 20 % en poids.

Les agents antistatiques peuvent être choisis par exemple dans le groupe  
5 comprenant les polyétheramides, les alkylsulfonates de sodium, les alkylbenzène sulfonates, les amines primaires, secondaire ou tertiaires, les amines éthoxylés, les alcools éthoxylés, les monostéarates, distéarates ou tristéarates de glycérol, et leurs mélanges.

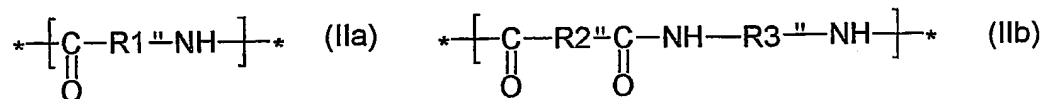
On entend par polyétheramides, différents types de polymères comprenant un ou  
10 plusieurs blocs de polyamide et un ou plusieurs blocs de polyoxyde d'alkylène.

Préférentiellement, le polyétheramide est un composé polymère bloc représenté par la formule (I) :



dans laquelle,

- 15 - n est un nombre entier compris entre 5 et 50 ;  
- X représente un atome d'oxygène ou un groupement NH ;  
- POA représente un bloc polyoxyde d'alkylène ;  
- PA représente un bloc polyamide dont le motif de répétition est représenté par l'une des formules (IIa) ou (IIb) :



20

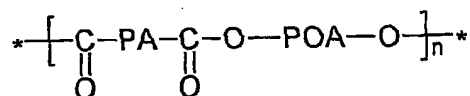
dans lesquelles : R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup> sont des radicaux aromatiques ou aliphatiques comprenant 4 à 36 atomes de carbone.

Le copolymère bloc représenté par la formule (I) est un polyétherblocamide ou un  
25 polyétheresteramide. De tels composés sont notamment commercialisés par la société Atofina sous la dénomination de PEBAX® et la société Ciba sous la dénomination Irgastat. Ils comportent des blocs polyamide, et des blocs polyalkylène glycol. Le nombre de blocs de chaque nature est compris entre 3 et

50. Il est de préférence compris entre 10 et 15. Le nombre de blocs est représenté par le nombre entier n dans la formule (I).

Les blocs polyamides peuvent être représentés par l'une des formules (IIa) ou (IIb) représentées ci-dessus. Les blocs de formule (IIa) sont des polyamides du type de ceux obtenus par polymérisation à partir de lactames et/ou d'aminoacides. Les procédés de polymérisation de tels composés sont connus : on cite entre autre la polymérisation anionique, la polycondensation en fondu, par exemple dans un tube VK. Les blocs (IIb) sont du type de ceux obtenus par polycondensation de diacides carboxyliques sur des amines.

- 10 Préférentiellement, X représente un atome d'oxygène, la formule (I) étant ainsi la suivante :



Selon le mode de réalisation où le bloc polyamide est représenté par la formule (IIa), le radical R<sup>1</sup> est avantageusement choisi parmi les radicaux suivants :

- 15 - le radical pentyle linéaire divalent, le bloc polyamide est alors un bloc polyamide 6 ;
- le radical décyle (10 atomes de carbone) divalent non ramifié, le bloc polyamide est alors un bloc polyamide 11 ;
- le radical undécyle (11 atomes de carbone) divalent non ramifié, le bloc polyamide est alors un bloc polyamide 12.
- 20

Selon le mode de réalisation où le bloc polyamide est représenté par la formule (IIb), les couples de radicaux R<sup>2</sup> et R<sup>3</sup> sont avantageusement parmi les couples suivants :

- R<sup>2</sup> = radical butyle linéaire divalent, R<sup>3</sup> = radical hexyle linéaire divalent, bloc polyamide 66 ;
- 25 - R<sup>2</sup> = radical butyle linéaire divalent, R<sup>3</sup> = radical butyle linéaire divalent, bloc polyamide 4-6 ;
- R<sup>2</sup> = radical octyle linéaire divalent, R<sup>3</sup> = radical hexyle linéaire divalent, bloc polyamide 6-10.

- 30 Le bloc polyoxyde d'alkylène peut être choisi parmi les blocs polyoxyde d'éthylène, polytriméthylène oxide, polytetraméthylène oxyde. Dans le cas où le

bloc est à base de polyoxyde d'éthylène, il peut comporter aux extrémités du bloc des motifs propylène glycol.

Les masses moléculaires moyennes de chacun des blocs sont indépendantes l'une de l'autre. On préfère toutefois qu'elles soient proches l'une de l'autre. La  
5 masse moléculaire moyenne des blocs POA est de préférence comprise entre 1000 et 3000 g/mol. La masse moléculaire moyenne des blocs PA est avantageusement comprise entre 1000 et 3000 g/mol.

Le composé de formule (I) peut être obtenu par réaction catalysée entre des chaînes macromoléculaires polyamides dont les fonctions terminales sont des  
10 fonctions acides carboxyliques, et des chaînes polyéther diols, c'est-à-dire des chaînes macromoléculaires polyoxyde d'alkylène dont les fonctions terminales sont des fonctions alcool. Il s'agit par exemple de chaînes polyéthylène glycol à terminaisons alcools.

La réaction entre les fonctions terminales des blocs peut être catalysée par des  
15 tétraalkylorthotitanates ou de l'acétate de zirconyle.

Selon un mode particulier de réalisation de l'invention, les composés modificateurs de formule (I) ont une température de fusion supérieure à 150°C, de préférence comprise entre 150 et 250°C.

La matrice polyamide selon l'invention est généralement composée d'au moins un  
20 (co)polyamide choisi dans le groupe comprenant : le (co)polyamide 6 ; 4 ; 11 ; 12, 4.6 ; 6.6 ; 6.9 ; 6.10 ; 6.12 ; 6.18 ; 6.36. ; 6(T) ; 9(T) ; 6(I) ; MXD6 ; leurs copolymères et/ou mélanges.

On peut citer, par exemple, les polyamides semi-cristallins ou amorphes, tels que les polyamides aliphatiques, polyamides semi-aromatiques et plus généralement,  
25 les polyamides linéaires obtenus par polycondensation entre un diacide saturé aliphatique ou aromatique, et une diamine primaire saturée aromatique ou aliphatique, les polyamides obtenus par condensation d'un lactame, d'un aminoacide ou les polyamides linéaires obtenus par condensation d'un mélange de ces différents monomères. Ces copolyamides peuvent être, par exemple, le  
30 polyadipamide d'hexaméthylène, les polyphthalamides obtenus à partir d'acide téréphthalique et/ou isophthalique, les copolyamides obtenus à partir de caprolactame, et d'un ou plusieurs monomères généralement utilisés pour la



fabrication des polyamides, tel que l'acide adipique, l'acide téréphtalique, et/ou l'hexaméthylène diamine.

Le polyamide 6(T) est un polyamide obtenu par polycondensation d'acide téréphtalique et d'hexaméthylène diamine. Le polyamide 9(T) est un polyamide  
5 obtenu par polycondensation d'acide téréphtalique et d'une diamine comprenant 9 atomes de carbone. Le polyamide 6(I) est un polyamide obtenu par polycondensation d'acide isophtalique et d'hexaméthylène diamine. Le polyamide MXD6 est un polyamide obtenu par polycondensation d'acide adipique et de métaxylylène diamine.

- 10 La composition peut comprendre un ou plusieurs (co)polyamides obtenus en mélange ou en copolymère, par exemple.

La matrice polyamide peut notamment être un polyamide comprenant des chaînes macromoléculaires étoiles ou H, et le cas échéant des chaînes macromoléculaires linéaires. Les polymères comprenant de telles chaînes  
15 macromoléculaires étoiles ou H sont par exemple décrits dans les documents FR2743077, FR2779730, US5959069, EP0632703, EP0682057 et EP0832149.

Selon une autre variante particulière de l'invention, la matrice polyamide de l'invention peut être un polymère de type arbre statistique, de préférence un copolyamide présentant une structure arbre statistique. Ces copolyamides de  
20 structure arbre statistique ainsi que leur procédé d'obtention sont notamment décrits dans le document WO99/03909. La matrice thermoplastique de l'invention peut également être une composition comprenant un polymère thermoplastique linéaire et un polymère thermoplastique étoile, H et/ou arbre tels que décrits ci-dessus. La matrice thermoplastique de l'invention peut également comprendre un  
25 copolyamide hyperbranché du type de ceux décrits dans le document WO00/68298. La matrice thermoplastique de l'invention peut également comprendre toute combinaison de polymère thermoplastique linéaire, étoile, H, arbre, copolyamide hyperbranché tel que décrit ci-dessus.

Selon une caractéristique particulière de l'invention, la matrice polyamide de la  
30 composition est constituée par un mélange d'un polyamide avec un ou plusieurs autres polymères, de préférence de type (co)polyamides. Un mélange de (co)polyamide avec au moins un polymère choisi dans le groupe comprenant : le

polyphénylène éther (PPE), le poly(chlorure de vinyle) (PVC), le polymère acrylonitrile-butadiène-styrène (ABS), le polyéthylène (PE), le polypropylène (PP), le polyéthylène téréphthalate (PET) et/ou le polybutylène téréphthalate (PBT) est également envisageable.

- 5 La composition polyamide selon l'invention peut comprendre des charges de renfort et/ou de remplissage préférentiellement choisies dans le groupe comprenant les charges fibreuses, telles que les fibres de verre, les fibres métalliques, les fibres de carbone ; les charges minérales telles que les argiles, le kaolin, la wollastonite, le mica, le talc et les billes de verre ; des nanoparticules
- 10 renforçantes finement dispersibles, telles que la montmorillonite ; ou en matière thermo-durcissable. Le taux d'incorporation de ces charges est conforme aux standards dans le domaine des matériaux composites. Il peut s'agir par exemple d'un taux de charge de 1 à 70 % en poids, préférentiellement de 10 et 60 % en poids, par rapport au poids total de la composition.
- 15 La composition polyamide selon l'invention peut également comprendre au moins un agent modificateur de la résistance aux chocs choisi, par exemple, dans le groupe comprenant : l'éthylène propylène (EP) éventuellement greffé avec de l'anhydride maléique, le terpolymère éthylène propylène diène (EPDM) éventuellement greffé avec de l'anhydride maléique, les copolymère élastomère
- 20 tel que styrène maléique anhydride (SMA) par exemple, le polyéthylène à ultra basse densité (ULDPE), le polyéthylène linéaire à basse densité (LLDPE), les styrènes butadiènes (SBS et SBR), les styrènes éthylène butadiène styrène (SEBS), le polypropylène (PP), les élastomères acryliques (tel que les élastomères polyacryliques), les copolymère et terpolymères de l'éthylène avec
- 25 des dérivés acryliques ou méthacryliques et/ou avec l'acétate de vinyle, les ionomères, le terpolymère acrylonitrile-butadiène-styrène (ABS) et le terpolymère acrylique-styrène-acrylonitrile (ASA). Les modificateurs la résistance aux chocs peuvent éventuellement comprendre des groupements greffés tels que de l'anhydride maléique par exemple. Les modificateurs la résistance aux chocs selon
- 30 l'invention peuvent être également des combinaisons, mélanges, homopolymères, copolymères et/ou terpolymères des composés mentionnés ci-dessus. Les

modificateurs la résistance aux chocs sont choisis par l'homme du métier pour leur compatibilité avec la matrice polyamide.

La composition polyamide selon l'invention peut en outre comprendre un ou plusieurs additifs habituellement utilisés par un homme du métier dans les compositions thermoplastique, notamment utilisées pour la fabrication d'articles moulés. Ainsi, on peut citer à titre d'exemple d'additifs les stabilisants thermiques, les ignifugeants, les agents de moulage tels que le calcium stéarate, les stabilisants U.V., les antioxydants, les lubrifiants, les réducteurs d'abrasion, les pigments, les colorants, les plastifiants, les promoteurs de marquage au laser, les cires ou des agents modifiant la résilience. A titre d'exemple, les antioxydants et stabilisants chaleur sont, par exemple, des halogénures d'alcalins, des halogénures de cuivre, les composés phénoliques stériquement encombrés, les phosphites organiques et les amines aromatiques.

La présente invention concerne aussi un procédé de préparation d'une composition polyamide telle que définie précédemment, dans lequel on mélange au moins 2 % en poids de charges électriquement conductrices et au moins 1 % en poids d'agents antistatiques, avec une matrice polyamide, éventuellement à l'état fondu.

Le mélange peut être effectué à l'état fondu par exemple dans une extrudeuse mono ou bivi, ou par mélange sans passer à l'état fondu, par exemple dans un mélangeur mécanique. Les composés peuvent être introduits simultanément ou successivement. Tous les moyens connus de l'homme du métier concernant l'introduction des différents composés d'une composition thermoplastique peuvent être utilisés. On utilise généralement un dispositif d'extrusion dans lequel la matière est chauffée, soumise à une force de cisaillement, et véhiculée. De tels dispositifs sont parfaitement connus de l'homme du métier.

La composition selon l'invention, lorsqu'elle est préparée à l'aide d'un dispositif d'extrusion peut être conditionnée sous forme de granulés.

Le mélange des charges électriquement conductrices et des agents antistatiques peut être effectué au préalable, par exemple, par mélange continu ou discontinu. Pour ce faire, on peut utiliser, par exemple, un mélangeur de Banbury.

On peut également ajouter à la matrice polyamide, un mélange concentré, préférentiellement à base de polyamide, comprenant les charges électriquement conductrices et/ou les agents antistatiques, préparé par exemple selon la méthode décrite précédemment. Ce mélange maître peut par exemple être  
5 effectué par pré-mélange des différents composés.

Ainsi, la présente invention concerne également un procédé de préparation d'une composition polyamide telle que décrite précédemment, dans lequel on mélange au moins une matrice polyamide avec :

- un mélange concentré à base de matrice thermoplastique comprenant au  
10 moins 20 % en poids de charge électriquement conductrices, et
- au moins 1 % en poids d'agents antistatiques.

Le mélange maître peut comprendre par exemple de 20 à 50 % en poids de charges électriquement conductrices, tel que le noir de carbone.

Ce mélange maître est à base d'une matrice thermoplastique, par exemple  
15 choisie dans le groupe comprenant : un (co)polyamide, un copolymère éthylène/acétate de vinyle (EVA), un éthylène/acide acrylique (EAA), un polyéthylène (PE), un polypropylène (PP), leurs copolymères et/ou mélanges.

Il est à noter que le mélange maître peut également comprendre des agents antistatiques selon l'invention.

20 De nombreuses méthodes de mélange des (co)polyamides de l'invention avec les charges de renforts et/ou de remplissage, agents modificateur de la résistance aux chocs et/ou additifs peuvent être envisagées. Ceux-ci peuvent être par exemple introduit en mélange avec le (co)polyamide à l'état fondu avant la fabrication de granulés. Certaines de ces charges, agents et/ou additifs peuvent  
25 également être ajoutés au cours de la polymérisation du (co)polyamide.

La présente invention concerne aussi un procédé de fabrication d'un article par mise en forme d'une composition selon l'invention par un procédé choisi dans le groupe comprenant un procédé d'extrusion, tel que l'extrusion de feuilles et de films, de moulage, tel que le moulage par compression, et d'injection, tel que le  
30 moulage par injection.

Les articles selon l'invention peuvent être par exemple des pièces automobiles en particulier des pièces de carrosserie, des tubes destinés au transport de fluides

ou de gaz, des réservoirs, des revêtements, des films et/ou des couvertures plastiques de réservoirs.

La présente invention concerne également un procédé d'application de peinture par déposition électrostatique sur un article, caractérisé en ce que l'on utilise dans  
5 ce procédé un article de l'invention tel que décrit précédemment. L'application de la peinture sur l'article peut être effectuée, par exemple, par vaporisation ou immersion. Généralement, un procédé d'application de peinture par déposition électrostatique sur un article comprend au moins les étapes suivantes :  
10 Traitement en cataphorèse de l'article à des températures comprises entre 150 et 250°C, Application d'un apprêt (primer) par vaporisation électrostatique, Application de la peinture par vaporisation électrostatique. Chaque étape de vaporisation peut être suivie d'étape(s) de chauffage à des températures comprises entre 100 et 200°C, et d'étape(s) de refroidissement.

La présente invention concerne aussi un article peint par un procédé d'application  
15 de peinture par déposition électrostatique.

D'autres détails ou avantages de l'invention apparaîtront plus clairement au vu des exemples donnés ci-dessous uniquement à titre indicatif.

## **PARTIE EXPERIMENTALE**

### **Matériaux utilisés :**

- 20 - PA 66 : polyamide 66 de viscosité relative 2,7 (selon la norme ISO 307 en utilisant comme solvant de l'acide sulfurique) commercialisé par la société Rhodia Engineering Plastics sous la dénomination Technyl® 27 A00.
- PA 6 : polyamide 6 de viscosité relative 2,7 (selon la norme ISO 307 en  
25 utilisant comme solvant de l'acide sulfurique) commercialisé par la société Rhodia Engineering Plastics sous la dénomination ASN 27 S.
- Elastomère : EPR-g-MA : Copolymère éthylène-propylène comprenant de l'anhydride maléique greffé, ayant une densité de 0,87 g/ml (mesuré selon ASTM D792) et une MFR de 23 (mesuré selon ASTM D1238, à 280 °C/2,16 kg).
- 30 - Noir de carbone conductible : commercialisé par la société AKZO sous la dénomination Ketjen Black 600®.

- Polyétheramide : copolymère bloc multiségmenté comprenant 50 % en poids de blocs polyamide 6 et 50 % en poids de blocs polyéthylène glycol, X correspondant à un atome d'oxygène ; dont la masse moléculaire moyenne de chaque bloc est d'environ 1500 g/mol. Point de fusion : 204°C selon la norme  
5 ASTM D3418.
- Wollastonite : silicate de calcium ayant granulométrie inférieure à 10 µm et un facteur de forme de 5, traitement en surface avec un agent de couplage.
- Mica : mica de type muscovite broyée, ayant une granulométrie moyenne, exprimée en D<sub>50</sub> inférieure ou égale à 40 µm, et une densité apparente de 450 g/l.
- 10 - Autres : correspond à un mélange de stabilisateur de couleur et de lubrifiants (stéarate de calcium).
- Mélange maître MB : Mélange à base d'EVA comprenant 30% de noir de carbone conducteur Ketjen Black 300® ; vendu par la société Iridi Color Srl sous la dénomination MBUN NIRO N129.

15

#### Exemple 1 : Préparation de compositions

Des compositions à base de polyamide sont fabriquées par mélange de différents composés mentionnés ci-dessous via une extrudeuse bi-vis. Les compositions, les composés utilisés et leurs quantités sont mentionnés dans le tableau 1 :

20

Tableau 1

Formulations	A	B	C	D	E	F	G	1	2
PA 66 (%)	54,5	56,5	58,5	59,8	60,5	55,5	50,5	58,5	57,5
PA 6 (%)	10	10	10	10	0	0	0	0	0
Elastomère (%)	12	12	12	12	12	12	12	12	12
Mica (%)	15	15	15	15	15	15	15	15	15
Autres (%)	2,5	2,5	2,5	2,5	2,5	2,5	2,5	2,5	2,5
Polyétheramide (%)	0	0	0	0	10	15	20	10	10
Noir de carbone (%)	6	4	2	1	0	0	0	2	3

Adhésion de la peinture	+	+	-	-	-	-	-	+	+
Résistivité de surface ( $\Omega$ )	n	$5 \cdot 10^5$	$7 \cdot 10^{11}$	isolant	$25 \cdot 10^9$	$25 \cdot 10^9$	$25 \cdot 10^9$	$16 \cdot 10^9$	$5 \cdot 10^9$
MFI (g/10 min.)	0	0,1	5,1	8,5	14	15	17	12	10
Choc Charpy entaillé (KJ/m <sup>2</sup> )	5,4	5,6	5,9	6,9	8,3	8,5	9	7,5	7
Elongation à la rupture (%)	5,7	7,7	12,1	11,1	18	21	23	12,5	11
Module de tension (N/mm <sup>2</sup> )	3540	3700	3530	3510	3210	3250	2910	3100	3210
HDT (°C)	200	201	206	208	205	202	192	205	205

Les pourcentages des différents composants sont exprimés en poids par rapport au poids total de la composition.

Les propriétés sont mesurées de la manière suivante :

- 5 - MFI (melt flow index) Indice de fluidité en fondue selon la norme ISO 1133 à 275°C avec une charge de 5 kg.

- Choc Charpy entaillé selon la norme ISO 179/1eA à 23°C.
  - Elongation à la rupture selon la norme ISO 527 à 23°C.
  - Module de tension selon la norme ISO 527 à 23°C.
  - HDT (Température de déformation à la chaleur) selon la norme ISO 75Be
- 5 avec une charge de 0,45 N/mm<sup>2</sup>.
- Résistivité de surface selon la norme IEC 61340-4-1. La mesure est effectuée sur une plaque moulée par injection (200x150x3 mm) en plaçant les sondes d'un appareil pour mesurer la résistance de marque MetrISO 2000 ESD à une distance de 1 cm l'une de l'autre. On applique un voltage de 100 volts et on
- 10 mesure la résistivité de surface de la plaque. La mesure est effectuée dans une pièce à une température de 23°C environ et une humidité relative de 50%.
- Adhésion de la peinture par déposition électrostatique : une plaque est moulée par injection à partir des compositions ci-dessus. L'application de la peinture sur les plaques est réalisée par un procédé « online » de peinture par
- 15 cataphorèse en sept étapes : Etape 1 : e-coat simulation (traitement en cataphorèse) à 185°C pendant 30 minutes. Etape 2 : refroidissement pendant 20 minutes. Etape 3 : application du « primer » BASF PMR82 par vaporisation électrostatique. Etape 4 : chauffage à 160°C pendant 30 minutes. Etape 5 : refroidissement pendant 20 minutes. Etape 6 : application d'une peinture blanche
- 20 par vaporisation électrostatique. Etape 7 : refroidissement pendant 20 minutes. On note une mauvaise adhésion de la peinture par déposition électrostatique (notée - dans le tableau ci dessus) si l'on observe un aspect de peau d'orange, un manque de peinture et/ou une mauvaise adhérence de la peinture sur la plaque. Dans le cas contraire, on observe une bonne adhésion de la peinture (notée +
- 25 dans le tableau ci dessus).
- Dans le tableau ci-dessus, n signifie non-mesuré.

#### Exemple 2 : Préparation de compositions

Des compositions à base de polyamide sont fabriquées par mélange de différents

30 composés mentionnés ci-dessous via une extrudeuse bi-vis. Les compositions, les composés utilisés et leurs quantités sont mentionnés dans le tableau 2 :



Tableau 2

Formulations	3	4
PA 66 (%)	46,95	43,95
Elastomère (%)	7	7
Wollastonite (%)	26	26
Autres (%)	2,05	2,05
Polyétheramide (%)	11	10
Mélange maître MB (%)	7	11

Adhésion de la peinture	+	+
Résistivité de surface ( $\Omega$ )	$45.10^9$	$3.10^9$
MFI (g/10 min.)	23,5	18,7
Choc Charpy entaillé ( $\text{KJ/m}^2$ )	9,2	8
Elongation à la rupture (%)	12,8	10,8
Module de tension ( $\text{N/mm}^2$ )	2730	2570
HDT ( $^{\circ}\text{C}$ )	206	206

Les pourcentages des différents composants sont exprimés en poids par rapport au poids total de la composition.

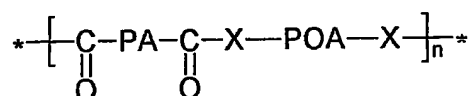
### REVENDICATIONS

1. Composition comprenant une matrice polyamide, caractérisée en ce qu'elle comprend :
  - 5 - au moins 2 % en poids de charges électriquement conductrices ; et
  - au moins 1 % en poids d'agents antistatiques ;les pourcentages en poids étant exprimés par rapport au poids total de la composition.
- 10 2. Composition selon la revendication 1, caractérisée en ce qu'elle présente une résistivité de surface comprise entre  $10^5 \Omega$  et  $10^{11} \Omega$ , mesurée selon la norme IEC 61340-4-1.
3. Composition selon l'une quelconque des revendications 1 à 2, caractérisée en  
15 ce qu'elle présente un temps de déchargement supérieur ou égal à 10 secondes, mesuré selon la norme IEC 61340-5-1.
4. Composition selon l'une quelconque des revendications 1 à 3, caractérisée en ce qu'elle comprend de 2 à 50% en poids de charges électriquement conductrices  
20 par rapport au poids total de la composition.
5. Composition selon l'une quelconque des revendications 1 à 4, caractérisée en ce que les charges électriquement conductrices sont choisies dans le groupe comprenant : un noir de carbone, un métal, un graphite, un polymère conducteur,  
25 un verre et/ou une charge minérale enrobée par une couche de métal, et/ou leur mélange.
6. Composition selon l'une quelconque des revendications 1 à 5, caractérisée en ce qu'elle comprend de 2 à 10 % en poids de noir de carbone en tant que charges  
30 électriquement conductrices, par rapport au poids total de la composition.

7. Composition selon l'une quelconque des revendications 1 à 6, caractérisée en ce qu'elle comprend de 1 à 30% en poids d'agents antistatiques par rapport au poids total de la composition.

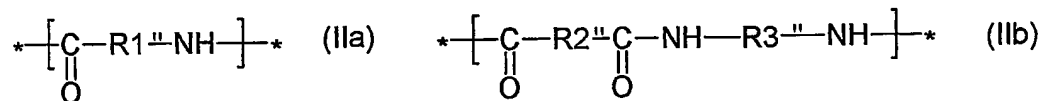
- 5 8. Composition selon l'une quelconque des revendications 1 à 7, caractérisée en ce que les agents antistatiques peuvent être choisis dans le groupe comprenant un polyétheramide, un alkylsulfonate de sodium, un alkylbenzène sulfonate, des amines primaires, secondaire ou tertiaires, une amine éthoxylée, un alcool éthoxylé, des monostéarates, distéarates ou tristéarates de glycérol, et leurs  
10 mélanges.

9. Composition selon l'une quelconque des revendications 1 à 8, caractérisée en ce que l'agent antistatique est un polyétheramide représenté par la formule (I) :



15 dans laquelle,

- n est un nombre entier compris entre 5 et 50 ;
- X représente un atome d'oxygène ou un groupement NH ;
- POA représente un bloc polyoxyde d'alkylène ;
- PA représente un bloc polyamide dont le motif de répétition est représenté  
20 par l'une des formules (IIa) ou (IIb):



dans lesquelles : R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup> sont des radicaux aromatiques ou aliphatiques comprenant 4 à 36 atomes de carbone.

25

10. Composition selon la revendication 9, caractérisée en ce que le radical R<sup>1</sup> est un radical linéaire divalent pentyle.

11. Composition selon l'une quelconque des revendications 9 à 10, caractérisée en ce que le bloc POA est un bloc polyoxyde d'éthylène.

5 12. Composition selon l'une quelconque des revendications 1 à 11, caractérisée en ce que la matrice polyamide selon l'invention est composée d'au moins un (co)polyamide choisi dans le groupe comprenant : le (co)polyamide 6 ; 4 ; 11 ; 12, 4.6 ; 6.6 ; 6.9 ; 6.10 ; 6.12 ; 6.18 ; 6.36. ; 6(T) ; 9(T) ; 6(I) ; MXD6 ; leurs copolymères et/ou mélanges.

10 13. Composition selon l'une quelconque des revendications 1 à 11, caractérisée en ce que la composition comprend au moins un modificateur de résistance aux chocs choisi dans le groupe comprenant : l'éthylène propylène (EP) éventuellement greffé avec de l'anhydride maléique, le terpolymère éthylène propylène diène (EPDM) éventuellement greffé avec de l'anhydride maléique, les  
15 copolymère élastomère tel que styrène maléique anhydride (SMA), le polyéthylène à ultra basse densité (ULDPE), le polyéthylène linéaire à basse densité (LLDPE), les styrènes butadiènes (SBS et SBR), les styrènes éthylène butadiène styrène (SEBS), le polypropylène (PP), les élastomères acryliques (tel que les élastomères polyacryliques), les copolymère et terpolymères de l'éthylène  
20 avec des dérivés acryliques ou méthacryliques et/ou avec l'acétate de vinyle, les ionomères, le terpolymère acrylonitrile-butadiène-styrène (ABS) et le terpolymère acrylique-styrène-acrylonitrile (ASA).

25 14. Procédé de préparation d'une composition polyamide selon l'une quelconque des revendications 1 à 13, caractérisé en ce que l'on mélange au moins 2 % en poids de charges électriquement conductrices et au moins 1 % en poids d'agents antistatiques, avec une matrice polyamide, éventuellement à l'état fondu.

30 15. Procédé de préparation d'une composition polyamide selon l'une quelconque des revendications 1 à 13, caractérisé en ce que l'on mélange au moins une matrice polyamide avec :

- un mélange concentré à base de matrice thermoplastique comprenant au moins 20 % en poids de charge électriquement conductrices, et
- au moins 1 % en poids d'agents antistatiques.

5 16. Procédé selon la revendication 15, caractérisé en ce que la matrice thermoplastique est choisie dans le groupe comprenant : le (co)polyamide, copolymère éthylène/acétate de vinyle (EVA), éthylène/acide acrylique (EAA), polyéthylène (PE), polypropylène (PP), leurs copolymères et/ou mélanges.

10 17. Procédé de fabrication d'un article par mise en forme d'une composition selon l'une quelconque des revendications 1 à 13, par un procédé choisi dans le groupe comprenant un procédé d'extrusion, de moulage, et d'injection.

15 18. Article obtenu par mise en forme d'une composition selon l'une quelconque des revendications 1 à 13.

19. Article selon la revendication 18, caractérisé en ce qu'il est peint par un procédé d'application de peinture par déposition électrostatique.

(12) DEMANDE INTERNATIONALE PUBLIÉE EN VERTU DU TRAITÉ DE COOPÉRATION  
EN MATIÈRE DE BREVETS (PCT)

(19) Organisation Mondiale de la Propriété  
Intellectuelle  
Bureau international



(43) Date de la publication internationale  
24 février 2005 (24.02.2005)

PCT

(10) Numéro de publication internationale  
**WO 2005/017038 A3**

(51) Classification internationale des brevets<sup>7</sup> : C08K 3/08,  
C09D 177/02, 177/06, C08L 77/00, 77/02, 77/06, C08K  
3/04

(21) Numéro de la demande internationale :  
PCT/FR2004/002077

(22) Date de dépôt international : 3 août 2004 (03.08.2004)

(25) Langue de dépôt : français

(26) Langue de publication : français

(30) Données relatives à la priorité :  
0309782 8 août 2003 (08.08.2003) FR

(71) Déposant (pour tous les États désignés sauf US) : RHO-  
DIA ENGINEERING PLASTICS S.A. [FR/FR]; avenue  
Ramboz, F-69190 Saint-Fons (FR).

(72) Inventeurs; et

(75) Inventeurs/Déposants (pour US seulement) : PEDUTO,  
Nicolangelo [IT/IT]; Via Mazzucchelli 11, I-20031 Cesano  
Maderno (MI) (IT). BRADLEY, Gérard [IE/IT]; Via Gio-  
vanni XXIII, n° 15, I-21047 Saronno (VA) (IT).

(74) Mandataire : ESSION, Jean-Pierre; Rhodia Services, Di-  
rection de la Propriété Industrielle, Centre de Recherches  
de Lyon B.P. 62, F-69192 Saint-Fons Cedex (FR).

(81) États désignés (sauf indication contraire, pour tout titre de  
protection nationale disponible) : AE, AG, AL, AM, AT,  
AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BW, BY, BZ, CA, CH, CN, CO,  
CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB,  
GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG,  
KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG,  
MK, MN, MW, MX, MZ, NA, NI, NO, NZ, OM, PG, PH,  
PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SY, TJ, TM, TN,  
TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.

(84) États désignés (sauf indication contraire, pour tout titre  
de protection régionale disponible) : ARIPO (BW, GH,  
GM, KE, LS, MW, MZ, NA, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM,  
ZW), eurasien (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM),  
européen (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI,  
FR, GB, GR, HU, IE, IT, LU, MC, NL, PL, PT, RO, SE, SI,  
SK, TR), OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ,  
GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

Publiée :

— avec rapport de recherche internationale

(88) Date de publication du rapport de recherche  
internationale: 9 juin 2005

En ce qui concerne les codes à deux lettres et autres abrégia-  
tions, se référer aux "Notes explicatives relatives aux codes et  
abréviations" figurant au début de chaque numéro ordinaire de  
la Gazette du PCT.

(54) Title: ELECTROSTATIC COMPOSITION BASED ON A POLYAMIDE MATRIX

(54) Titre : COMPOSITION ELECTROSTATIQUE A BASE DE MATRICE POLYAMIDE

(57) Abstract: The invention relates to a composition based on a polyamide matrix comprising electrically conductive charges and antistatic agents. This composition makes it possible to obtain plastic articles, for example, body parts used in the automobile industry that are well-suited for painting by means of an electrostatic paint deposition process.

(57) Abrégé : La présente invention concerne une composition à base de matrice polyamide comprenant des charges électriquement conductrices et des agents antistatiques. La mise en forme de cette composition permet d'obtenir des articles plastiques tels que par exemple des pièces de carrosserie dans le domaine de l'automobile, ayant une bonne capacité à être peints par un procédé de déposition électrostatique de la peinture.

WO 2005/017038 A3

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No.

PCT/FR2004/002077

## A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

IPC 7 C08K3/08 C09D177/02 C09D177/06 C08L77/00 C08L77/02  
C08L77/06 C08K3/04

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

## B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

IPC 7 C08K C09D C08L

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

EPO-Internal, PAJ, WPI Data, CHEM ABS Data

## C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	US 6 506 830 B1 (BUSSI PHILIPPE ET AL) 14 January 2003 (2003-01-14). column 2, line 45 - line 48; claims 1,6,11,12 column 3, line 1 - line 2 column 3, line 54 - line 63 column 4, line 10 - line 12 column 5, line 1 - line 9 column 6, line 34 - line 40 -----	1,2,4,5, 12-18
A	DATABASE WPI Section Ch, Week 199921 Derwent Publications Ltd., London, GB; Class A23, AN 1999-248579 XP002274719 & JP 11 071515 A (KANEBO GOSEN KK) 16 March 1999 (1999-03-16) abstract ----- -/-	

☒ Further documents are listed in the continuation of box C.

☒ Patent family members are listed in annex.

### \* Special categories of cited documents :

- \*A\* document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance
- \*E\* earlier document but published on or after the international filing date
- \*L\* document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)
- \*O\* document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means
- \*P\* document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

- \*T\* later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
- \*X\* document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone
- \*Y\* document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art.
- \*Z\* document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search

3 February 2005

Date of mailing of the international search report

11/02/2005

Name and mailing address of the ISA

European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2  
NL - 2280 HV Rijswijk  
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,  
Fax: (+31-70) 340-3016

Authorized officer

Glanddier, A

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No  
PCT/FR2004/002077

## C.(Continuation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	WO 01/36536 A (GEN ELECTRIC) 25 May 2001 (2001-05-25) the whole document -----	
A	DATABASE WPI Section Ch, Week 200137 Derwent Publications Ltd., London, GB; Class A23, AN 2001-347421 XP002274720 & JP 2001 002915 A (OTSUKA KAGAKU YAKUHI KK) 9 January 2001 (2001-01-09) abstract -----	



# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

International Application No

PCT/FR2004/002077

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)	Publication date
US 6506830	B1	14-01-2003	FR 2772776 A1 25-06-1999
			AU 1567899 A 19-07-1999
			CA 2342711 A1 08-07-1999
			CN 1284976 T 21-02-2001
			EP 1042394 A1 11-10-2000
			WO 9933908 A1 08-07-1999
			JP 2001527146 T 25-12-2001
JP 11071515	A	16-03-1999	NONE
WO 0136536	A	25-05-2001	US 6469093 B1 22-10-2002
			CN 1420911 T 28-05-2003
			EP 1232218 A1 21-08-2002
			JP 2003528941 T 30-09-2003
			WO 0136536 A1 25-05-2001
			US 2002183435 A1 05-12-2002
			US 2003166762 A1 04-09-2003
			US 2002115778 A1 22-08-2002
JP 2001002915	A	09-01-2001	NONE

# RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

D de Internationale No  
PCT/FR2004/002077

**A. CLASSEMENT DE L'OBJET DE LA DEMANDE**  
CIB 7 C08K3/08 C09D177/02 C09D177/06 C08L77/00 C08L77/02  
C08L77/06 C08K3/04

Selon la classification internationale des brevets (CIB) ou à la fois selon la classification nationale et la CIB

**B. DOMAINES SUR LESQUELS LA RECHERCHE A PORTE**

Documentation minimale consultée (système de classification suivi des symboles de classement)

CIB 7 C08K C09D C08L

Documentation consultée autre que la documentation minimale dans la mesure où ces documents relèvent des domaines sur lesquels a porté la recherche

Base de données électronique consultée au cours de la recherche internationale (nom de la base de données, et si réalisable, termes de recherche utilisés)

EPO-Internal, PAJ, WPI Data, CHEM ABS Data

**C. DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS**

Categorie *	Identification des documents cités, avec, le cas échéant, l'indication des passages pertinents	no. des revendications visées
X	US 6 506 830 B1 (BUSSI PHILIPPE ET AL) 14 janvier 2003 (2003-01-14) colonne 2, ligne 45 - ligne 48; revendications 1,6,11,12 colonne 3, ligne 1 - ligne 2 colonne 3, ligne 54 - ligne 63 colonne 4, ligne 10 - ligne 12 colonne 5, ligne 1 - ligne 9 colonne 6, ligne 34 - ligne 40 -----	1,2,4,5, 12-18
A	DATABASE WPI Section Ch, Week 199921 Derwent Publications Ltd., London, GB; Class A23, AN 1999-248579 XP002274719 & JP 11 071515 A (KANEBO GOSEN KK) 16 mars 1999 (1999-03-16) abrégé ----- -/--	

☒ Voir la suite du cadre C pour la fin de la liste des documents

☒ Les documents de familles de brevets sont indiqués en annexe

\* Catégories spéciales de documents cités:

- \*A\* document définissant l'état général de la technique, non considéré comme particulièrement pertinent
- \*E\* document antérieur, mais publié à la date de dépôt international ou après cette date
- \*L\* document pouvant jeter un doute sur une revendication de priorité ou cité pour déterminer la date de publication d'une autre citation ou pour une raison spéciale (telle qu'indiquée)
- \*O\* document se référant à une divulgation orale, à un usage, à une exposition ou tous autres moyens
- \*P\* document publié avant la date de dépôt international, mais postérieurement à la date de priorité revendiquée

- \*T\* document ultérieur publié après la date de dépôt international ou la date de priorité et n'appartenant pas à l'état de la technique pertinent, mais cité pour comprendre le principe ou la théorie constituant la base de l'invention
- \*X\* document particulièrement pertinent; l'invention revendiquée ne peut être considérée comme nouvelle ou comme impliquant une activité inventive par rapport au document considéré isolément
- \*Y\* document particulièrement pertinent; l'invention revendiquée ne peut être considérée comme impliquant une activité inventive lorsque le document est associé à un ou plusieurs autres documents de même nature, cette combinaison étant évidente pour une personne du métier
- \*Z\* document qui fait partie de la même famille de brevets

Date à laquelle la recherche internationale a été effectivement achevée

3 février 2005

Date d'expédition du présent rapport de recherche internationale

11/02/2005

Nom et adresse postale de l'administration chargée de la recherche internationale  
Office Européen des Brevets, P.B. 5818 Patentlaan 2  
NL - 2280 HV Rijswijk  
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,  
Fax: (+31-70) 340-3016

Fonctionnaire autorisé

Glanddier, A

# RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

D. e Internationale No  
FCI/FR2004/002077

C.(suite) DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS		
Catégorie	Identification des documents cités, avec, le cas échéant, l'indication des passages pertinents	no. des revendications visées
A	WO 01/36536 A (GEN ELECTRIC) 25 mai 2001 (2001-05-25) le document en entier -----	
A	DATABASE WPI Section Ch, Week 200137 Derwent Publications Ltd., London, GB; Class A23, AN 2001-347421 XP002274720 & JP 2001 002915 A (OTSUKA KAGAKU YAKUHI KK) 9 janvier 2001 (2001-01-09) abrégé -----	

# RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Renseignements relat

membres de familles de brevets

De le Internationale No

FCI, FR2004/002077

Document brevet cité au rapport de recherche		Date de publication	Membre(s) de la famille de brevet(s)	Date de publication
US 6506830	B1	14-01-2003	FR 2772776 A1 AU 1567899 A CA 2342711 A1 CN 1284976 T EP 1042394 A1 WO 9933908 A1 JP 2001527146 T	25-06-1999 19-07-1999 08-07-1999 21-02-2001 11-10-2000 08-07-1999 25-12-2001
JP 11071515	A	16-03-1999	AUCUN	
WO 0136536	A	25-05-2001	US 6469093 B1 CN 1420911 T EP 1232218 A1 JP 2003528941 T WO 0136536 A1 US 2002183435 A1 US 2003166762 A1 US 2002115778 A1	22-10-2002 28-05-2003 21-08-2002 30-09-2003 25-05-2001 05-12-2002 04-09-2003 22-08-2002
JP 2001002915	A	09-01-2001	AUCUN	

```

#      ##
#      #
####  #      #####  #####  ##  ##  ###  ##  ##  ##  #####
#      #      #      #      #      #      #      #      #      #
#      #      #####  #####  #      #      #      #      #
#      #      #      #      #      #      #      #      #
#      #      #      #      #      #      #      #      #
#      #      #      #      #      #      #      #      #
#      #####  #####  #####  ##  ##  ###  #      ###  ###  #####
#      #
####  #####

```

Job : 14  
 Date: 2/2/2006  
 Time: 11:23:37 AM